## WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

C08F 10/06, 4/602

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 93/05082

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

18. März 1993 (18.03.93)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP92/02017

A1

(22) Internationales Anmeldedatum:

2. September 1992 (02.09.92)

(74) Gemeinsamer Vertreter: **BASF** AKTIENGESELL-SCHAFT; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE).

(30) Prioritätsdaten:

P 41 30 299.0

12. September 1991 (12.09.91) DE

(81) Bestimmungsstaaten: CA, FI, HU, JP, KR, NO, RU, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, SE).

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): LITTMANN, Dieter [DE/ DE]; Neckarpromenade 36, D-6800 Mannheim 1 (DE). EVERTZ, Kaspar [DE/DE]; Gleiwitzer Strasse 4, D-6707 Schifferstadt (DE). SCHLUND, Rueger [DE/DE]; B 5,12, D-6800 Mannheim 1 (DE). MUEHLEN-BERND, Thomas [DE/DE]; Siegelsmauer 3a, D-6900 Heidelberg (DE). KONRAD, Rainer [DE/DE]; Gartenweg 7, D-6701 Goennheim (DE). KLIMESCH, Roger [DE/DE]; Georg-Froeba-Strasse 43, D-6146 Alsbach-Haehnlein (DE). KERTH, Juergen [DE/DE]; Wattenheimer Strasse 15, D-6719 Carlsberg (DE). SCHWEIER, Guenther [DE/DE]; Friedrich-Pietzsch-Strasse 14, D-6701 Friedelsheim (DE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: HIGH-PRESSURE PROCESS FOR PRODUCING POLYPROPYLENE

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON POLYPROPYLEN UNTER HOCHDRUCK

(57) Abstract

A process is disclosed for producing homopolymers of propylene or copolymers of propylene with other olefins or their mixtures. Polymerisation is carried out under pressures from 100 to 3000 bars and at temperatures from 100 to 330° C, using as catalyst a metallocene catalyst system.

#### (57) Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen, wobei man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330° C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.

## LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

ATU BBE BF BG BF C CF CH CC CZ DE K ES	Österreich Australien Barbados Belgien Burkinar Faso Bulgarien Benin Brasilien Kanada Zentrale Afrikanische Republik Kongo Schweiz Cöte d'Ivoire Kamerun Tschechoslowakei Tschechischen Republik Deutschland Dänemark Spanien	FI FR GA GB GN GR IE IT JP KP KR LU MC MC ML MM	Finnland Frankreich Gabon Vereinigtes Königreich Guinea Griechenland Ungarn Irland Italien Japan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Liechtenstein Sri Lanka Luxemburg Monaco Madagaskar Mali Mongolei	MR MW NL NO NZ PL PT RO RU SD SE SK SN SU TD TG UA US	Mauritanien Malawi Niederlande Norwegen Neusceland Polen Portugal Rumänien Russische Föderation Sudan Schweden Slowakischen Republik Senegal Soviet Union Tischad Togo Ukraine Vereinigte Staaten von Amerika
--	---	--	---	--	---

WO 93/05082 PCT/EP92/02017

Verfahren zur Herstellung von Polypropylen unter Hochdruck Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen.

10

Verfahren zur Herstellung von Homo- und/oder Copolymerisaten des Propylens bei niederen Drücken und unter Verwendung von Ziegler-Katalysatorsystemen sind z.B. aus der EP-A 351 392 und der EP-A 321 852 bekannt. Hierbei liegen jedoch heterogene Systeme vor, die Produktivitäten sind nicht zufriedenstellend und die Auswahl an Comonomeren ist eingeschränkt.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, ein Verfahren zur Herstellung von Homo- und/oder Copolymerisaten des 20 Propylens zur Verfügung zu stellen, welches die genannten Nachteile nicht aufweist.

Demgemaß wurde ein Verfahren von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen gefunden, wobei man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.

30 Nach diesen Verfahren erhält man lineare Homopolymerisate des Propylens bzw. lineare Copolymerisate, die Kurzkettenverzweigungen aufweisen.

Als Olefine, die mit Propylen copolymerisiert werden können, 35 haben sich cyclische Olefine mit 3 bis 12 C-Atomen, bevorzugt mit 4 bis 8 C-Atomen, Diene, insbesondere  $\alpha$ ,  $\omega$ -Diene mit 4 bis 10 C-Atomen wie Hexadien-1,5 und Olefine mit 2 bis 10 C-Atomen, bevorzugt Ethylen, Butene und Hexene als geeignet erwiesen, wobei die  $\alpha$ -Olefine besonders bevorzugt sind.

Diese Olefine können auch Aryl- oder Heteroelementsubstituenten wie Styrol oder ungesättigte substituierte Silane aufweisen.

In der Regel werden diese Comonomeren in Mengen von 0,1 bis 99,9 Gew.-%, bevorzugt in Mengen von 1 bis 99 Gew.-%, bezogen auf die Menge an Propylen eingesetzt.

5 Als Katalysatoren werden Metallocenkatalysatorsysteme verwendet, die als aktiven Bestandteil u.a. eine Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems, insbesondere von Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal enthalten. Vorzugsweise werden dabei solche Komplexverbindungen verwendet, bei denen das Metallatom über 10  $\pi ext{-Bindungen}$  mit ungesättigten cyclischen Kohlenwasserstoffatomen verbunden ist, beispielsweise Cyclopentadienyl-, Fluorenyl- oder Indenylgruppen. Weiterhin sind die bevorzugt eingesetzten Komplexverbindungen dadurch gekennzeichnet, daß das Metallatom noch mit weiteren Liganden, insbesondere mit Fluor, Chlor, Brom und Iod oder einem  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl, beispielsweise einer Methyl-, Ethyl-, Propyl- oder Butylgruppe, verknupft sein kann. Besonders geeignete Komplexverbindungen enthalten dabei insbesondere Chlor.

Bevorzugte Metallocenkatalysatorsysteme enthalten als aktive Bestandteile

a) einen Metallocenkomplex der allgemeinen Formel I

25

20

$$R^3$$
 $R^4$ 
 $R^1$ 
 $R^5$ 
 $MX_2$ 

35

30

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal,

40 X Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder -OR $^6$ ,

wobei R6 C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest bedeutet, 5 R<sup>1</sup> bis R<sup>5</sup> Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein C1- bis C6-Alkyl als Substituent tragen kann, C6- bis C15-Aryl oder Arylalkyl, wobei gegebenenfalls auch zwei benachbarte Reste gemeinsam für ungesättigte, 4 bis 15 C-Atome 10 aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R<sup>7</sup>)<sub>3</sub> mit  $R^7$  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl, 15 R12 Z für X oder steht, 20 wobei die Reste R<sup>8</sup> bis R<sup>12</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Substi-25 tuent tragen kann, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder Arylalkyl bedeuten und wobei gegebenenfalls auch zwei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R13)3 mit R13 30 C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl, oder wobei die Reste R4 und Z gemeinsam eine Gruppierung  $-[Y(R^{14})_2]_n$ -E- bilden, in der für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlen-Y 35 stoff steht, R14 für  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder C6- bis C10-Aryl für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4 n

4

E für  $\mathbb{R}^{12}$   $\mathbb{R}^8$  oder A steht, wobei A

-0-, -s-,  $NR^{15}$  oder  $PR^{15}$  bedeutet,

mit R<sup>15</sup> C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl, C<sub>3</sub>- bis C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R<sup>16</sup>) $_3$ 

mit  $R^{16}$   $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_{6}$ - bis  $C_{15}$ -Aryl,  $C_{3}$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder Alkylaryl

sowie

20

15

b) eine offenkettige oder cyclische Alumoxanverbindung der allgemeinen Formel II oder III

25  $R^{17}$   $A1 - C - A1 - \frac{1}{m} R^{17}$  II

wobei  $R^{17}$  eine  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkylgruppe bedeutet und m für eine ganze Zahl von 5 bis 30 steht.

Von den Metallocenkomplexen der allgemeinen Formel I sind

5

$$R^3$$
 $R^2$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^1$ 
 $MX_3$ 

Ιa,

10

Ib,

15

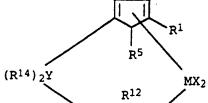
20

25

R<sup>3</sup> R<sup>2</sup>

. R8

30



R10

Ic und

35

40

10

15

35

Б

$$\begin{bmatrix} (R^{14})_2 Y \end{bmatrix}_n \qquad MX_2 \qquad \text{Id}$$

bevorzugt.

Von den Verbindungen der Formel Ia sind insbesondere diejenigen bevorzugt, in denen

20 M Titan, Zirkonium oder Hafnium,

x Chlor und

 $R^1$  bis  $R^5$  Wasserstoff oder  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl bedeuten.

Von den Verbindungen der Formel Ib sind als bevorzugt dieje-25 nigen zu nennen, bei denen

M für Zirkonium oder Hafnium steht,

x für Chlor,

 $R^1$  bis  $R^5$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl oder  $Si(R^7)_3$ ,

30  $R^6$  bis  $R^{10}$  Wasserstoff,  $C_1-$  bis  $C_4-Alkyl$  oder  $Si(R^{13})_3$  bedeuten.

Insbesondere sind die Verbindungen der Formel Ib geeignet, in denen die Cyclopentadienylreste gleich sind, bevorzugt sind die unsubstituierten Cyclopentadienylreste.

Von denen Verbindungen der Formel Ic sind diejenigen besonders geeignet, in denen

40  $R^1$  und  $R^8$  gleich sind und für Wasserstoff oder  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylgruppen stehen,

 ${
m R}^{5}$  und  ${
m R}^{12}$  gleich sind und für Wasserstoff, eine Methyl-, Ethyl-, iso-Propyl- oder tert.-Butylgruppe stehen

 $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^9$  und  $R^{10}$  die Bedeutung  $R^3$  und  $R^{10}$   $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl R<sup>2</sup> und R<sup>9</sup> Wasserstoff haben oder zwei benachbarte Reste R2 und R3 sowie 5 R<sup>9</sup> und R<sup>10</sup> gemeinsam für ungesättigte, 4 bis 12 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen, R14 für  $C_1$ - bis  $C_8$ -Alkyl, M für Zirkonium oder Hafnium, Y für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff 10 und Х für Chlor stehen.

Beispiele für besonders geeignete Komplexverbindungen sind u.a.

Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,
Diethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,
Methylethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadie-

20 nyl)-zirkoniumdichlorid,
 Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-ethylcyclopentadie nyl)-zirkoniumdichlorid,
 Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadie nyl)-dimethylzirkonium,

- Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Diethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Dimethylsilandiylbis(-2-ethylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Dimethylsilandiylbis(-2-isopropylindenyl)-zirkoniumdichlorid, rid,
- Dimethylsilandiylbis(-2-tert.-butylindenyl)-zirkoniumdichlorid,
  Diethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdibromid,
  Dimethylsulfidbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid,
  Dimethylsilandiylbis(-2-methyl-5-methylcyclopentadie-
- nyl)-zirkoniumdichlorid,
  Dimethylsilandiylbis(-2-methyl-5-ethylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,
  Dimethylsilandiylbis(-2-ethyl-5-isopropylcyclopentadie-
- Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid,
  Dimethylsilandiylbis(-2-methylbenzindenyl)-zirkoniumdichlo-

nyl)-zirkoniumdichlorid,

rid und Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-hafniumdichlorid.

Bei den Verbindungen der allgemeinen Formel Id sind als besonders geeignet diejenigen zu nennen, in denen

M für Zirkonium oder Hafnium,

X für Chlor oder  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl stehen,

Y für Silicium oder Kohlenstoff steht, wenn n = 1 ist oder

für Kohlenstoff, wenn n = 2 ist

 $R^{14}$  für  $C_1$ - bis  $C_8$ -Alkyl,  $C_5$ - und  $C_6$ -Cycloalkyl oder  $C_6$ - bis  $C_{10}$ -Aryl,

und

30

40

20 R<sup>1</sup> bis R<sup>3</sup> und R<sup>5</sup> für Wasserstoff, C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>- bis C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder Si(R<sup>7</sup>)<sub>3</sub> stehen.

Die Synthese derartiger Komplexverbindungen kann nach an sich bekannten Methoden erfolgen, wobei die Umsetzung der entsprechend substituierten, cyclischen Kohlenwasserstoffanionen mit Halogeniden von Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal, bevorzugt ist. Beispiele für entsprechende Herstellungsverfahren sind u.a. im Journal of Organometallic Chemistry, 369 (1989), 359-370 beschrieben.

Die Metellocenkomplexe können auch in kationischer Form vorliegen, wie in der EP-A 277 003 und der EP-A 277 004 beschrieben wird.

35 Neben der Komplexverbindung enthalten die Metallocenkatalysatorsysteme in der Regel noch oligomere Alumoxanverbindungen der allgemeinen Formel II oder III, wobei R<sup>17</sup> bevorzugt
für Methyl- oder Ethylgruppen und m bevorzugt für eine Zahl
von 10 bis 25 steht.

WO 93/05082 PCT/EP92/02017

9

Die Herstellung dieser oligomeren Alumoxanverbindungen erfolgt üblicherweise durch Umsetzung einer Lösung von Trial-kylaluminium mit Wasser und ist u.a. in der EP-A 284 708 und der US-A 4,794,096 beschrieben.

5

In der Regel liegen die dabei erhaltenen oligomeren Alumoxanverbindungen als Gemische unterschiedlich langer, sowohl linear als auch cyclischer Kettenmoleküle vor, so daß m als Mittelwert anzusehen ist. Die Alumoxanverbindungen können auch im Gemisch mit anderen Metallalkylen, bevorzugt mit Aluminiumalkylen vorliegen.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren hat es sich als vorteilhaft erwiesen, die Komplexverbindung von Metallen der IV.

15 und V. Nebengruppe des Periodensystems und die oligomere Alumoxanverbindung in solchen Mengen zu verwenden, daß das atomare Verhältnis zwischen Aluminium aus der oligomeren Alumoxanverbindung und dem Übergangsmetall aus der Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems im Bereich von 10:1 bis 10<sup>6</sup>:1, insbesondere im Bereich von 10:1 bis 10<sup>4</sup>:1 liegt.

Für das erfindungsgemäße Verfahren werden die Katalysatoren i.a. in einer Menge von  $10^{-1}$  bis  $10^{-9}$ , bevorzugt von  $10^{-2}$  25 bis  $10^{-5}$  mol/1 Metall eingesetzt.

Das Verfahren kann in den üblichen für die Hochdruckpolymerisation verwendeten Reaktoren durchgeführt werden, beispielsweise in Rührautoklaven.

. 30

Es hat sich als vorteilhaft erwiesen, vor der Polymerisation zunächst die Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems mit der oligomeren Alumo-xanverbindung zu vermischen, wodurch sich ein aktiviertes Katalysatorsystem bildet. Die Dauer dieses Aktivierungs-schrittes beträgt üblicherweise 1 bis 120 Minuten, vorzugs-weise 10 bis 100 Minuten. Die Vermischung wird bevorzugt in der Weise durchgeführt, daß man die Komplexverbindung mit einer Lösung der oligomeren Alumoxanverbindung in einem in-erten Lösungsmittel, beispielsweise in Benzol, Toluol, Hexan, Heptan oder deren Mischungen, bei Temperaturen von 0 bis 50°C in Kontakt bringt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann so durchgeführt werden, daß die Lösungen aus Komplexverbindungen und oligomeren Alumoxanverbindungen vor dem Reaktor gemischt und/oder in den Reaktor an mehreren Stellen eingespeist werden. Die Polymerisation kann absatzweise oder kontinuierlich durchgeführt werden. Man arbeitet bei Drücken von 100 bis 3500 bar, bevorzugt von 500 bis 3000 bar, insbesondere von 1000 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C, bevorzugt von 120 bis 300°C, insbesondere von 120 bis 250°C. Die Verweilzeiten liegen im Bereich von 20 bis 240, bevorzugt von 30 bis 120 Sekunden.

Die wesentlichen Vorteile des erfindungsgemäßen Verfahrens bestehen darin, daß hohe Produktivitäten erzielt werden, daß 15 die Auswahl an Comonomeren sehr groß ist, daß hohe Umsätze bei kurzen Verweilzeiten und hohe Molekulargewichte erreicht werden.

Beispiele

20

10

Beispiele 1 Herstellung eines Propylen-Homopolymerisats (PP) 440 mg (≙ 1 mmol)

25

30

35

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $Ic$ 

wurden in einer Mischung aus 50 ml (36 g, 0,5 mol) Aluminiumtrimethyl und 290 g 1,53 molarer toluolischer Methylaluminoxan-Lösung (0,5 mol) in 10 l Toluol gelöst. Unter Luft- und Feuchtigkeitsausschluß wurde in einem kontinuierlich arbeitenden Hochdruck-Rührautoklav 10 m³ Propylen/h und die oben beschriebene Lösung dosiert.

Über die Versuchsbedinungen und die Ergebnisse gibt Tabel-5 le 1 Aufschluß.

Das mittlere Molekulargewicht  $\overline{M}_{w}$  (Gewichtsmittelwert) wurde durch Gelpermeationschromatographie bestimmt.

### 10 Tabelle 1:

i	Temperatur [°C]	Druck [bar]	g Ic'/h	Verweilzeit [min]	Produktivitāt	M̄₩
15					[g PP/g Ic'·h]	
	149	1510	0,17	1,5	8380	2000

Beispiel 2 Herstellung eines Propylen-Ethylen-Copolymerisats

Es wurde wie in dem Beispiel 1 gearbeitet, jedoch wurde eine Mischung aus Propylen und Ethylen polymerisiert.

Die Versuchsbedingungen und die Ergebnisse sind in der Ta-25 belle 2 zusammengestellt.

#### Tabelle 2:

30	Temperatur [°C]	Druck [bar]	g Ic'/h	Gew% Propylen zu Gew% Ethylen im Gasgemisch	Produktivitāt [g Polymer/ g Ic'·h]	M <sub>w</sub>
35	190	1508	0,078	77/23	24 358	10.000

20

40

#### Patentansprüche

- 1. Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen
  Olefinen oder deren Mischungen, dadurch gekennzeichnet,
  daß man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet, das als aktive Bestandteile
- a) einen Metallocenkomplex der allgemeinen Formel I

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium,

Niob oder Tantal,

X Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff,

C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C15-Aryl oder

-OR6,

wobei R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest bedeutet,

 $R^1$  bis  $R^5$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl als Substituent tragen kann,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder Arylalkyl, wobei gegebenenfalls auch

zwei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder  $Si(R^7)_3$  mit  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl,

10 Z für X oder  $R^{12}$   $R^8$  steht,

 $\mathbb{R}^7$ 

wobei die Reste  $R^8$  bis  $R^{12}$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis 15 C<sub>10</sub>-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl als Substituent tragen kann, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder Arylalkyl bedeuten und wobei gegebenenfalls auch zwei benachbarte 20 Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R13)3 mit R13  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl, 25 oder wobei die Reste R4 und Z gemeinsam eine Gruppierung  $-[Y(R^{14})_2]_n$ -E- bilden, in der Y für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht, R14 für  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cyclo-30 alkyl oder C6- bis C15-Aryl für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4 n

E für  $\mathbb{R}^{12}$   $\mathbb{R}^{8}$  oder A steht, wobei A

-0-, -s-,  $NR^{15}$  oder  $PR^{15}$  bedeutet

10

15

mit R15 C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C15-Aryl, C3- bis C10-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R16)3

mit  $R^{16}$   $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_{6}$ - bis  $C_{15}$ -Aryl,  $C_{3}$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder Alkylaryl

sowie

b) eine offenkettige oder cyclische Alumoxanverbindung der allgemeinen Formel II oder III

 $\begin{array}{c|c}
R^{17} & & & II \\
R^{17} & & & & \\
R^{17} & & & & \\
\end{array}$ 

25

20

wobei  $R^{17}$  eine  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkylgruppe bedeutet und m für eine ganze Zahl von 5 bis 30 steht,

30 enthält.

35

40

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/EP 92/02017

	THE STATE OF THE S	1.01/2.	
A. CL	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
I	nt.Cl.5 CO8F 10/06, CO8F 4/60	02	
	to International Patent Classification (IPC) or to both	national classification and IFC	
	LDS SEARCHED	aloni (Continuo sumbolo)	
Minimum	documentation searched (classification system followed by	classification symbols)	
•	nt.Cl.5 COBF		
	ation searched other than minimum documentation to the e		
Electronic	data base consulted during the international search (name o	of data base and, where practicable, scarcin	eims used)
C. DOC	UMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where ap	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Х	DE, A, 3150270 (EC ERDÖLCHEMING 30 June 1983, see claims; page 3, lines		1,2
Х	WO, A, 9104257 (EXXON) 4 April see claims; page 22, lines	1 1991	1,2
Х	EP, A, 0321853 (HOECHST) 28 Ju see claims 2,3	une 1989	1,2
х	EP, A, 0416566 (HOECHST) 13 Ma see claims 1,2	arch 1991	1,2
	·		
Furi	her documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	;
• Speci	ial categories of cited documents: ment delining the general state of the art which is not considered	"I" later document published after the inte date and not in conflict with the appli the principle or theory underlying the	cation but cited to understand
"E" earlie	of particular relevance or document but published on or after the international filing date ment which may throw doubts on priority claim(s) or which is to establish the publication date of another citation or other	step when the document is taken alor	dered to involve an inventive
speci "O" docu mean	al reason (as specified) ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or other is	considered to involve an inventive combined with one or more other such being obvious to a person skilled in t	documents, such combination
"P" docu	ment published prior to the international filing date but later than riority date claimed	"&" document member of the same paten	t family
Date of th	e actual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	rch report
	4 November 1992 (04.11.92)	25 November 1992 (2	25.11.92)
Name and	mailing address of the ISA/	Authorized officer	
Facinile	EUROPEAN PATENT OFFICE	Telephone No.	

## ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

EP 9202017 SA 63913

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 19/11/92. The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
DE-A- 3150270	30-06-83	None	٠.		
WO-A- 9104257	04-04-91	US-A- AU-A- CA-A- CA-A- EP-A- EP-A- US-A- US-A-	5055438 6248390 6443990 2024899 2065745 0420436 0491842 3188092 5026798 5057475 5096867	08-10-91 21-03-91 18-04-91 14-03-91 14-03-91 03-04-91 01-07-92 16-08-91 25-06-91 15-10-91 17-03-92	
EP-A- 0321853	28-06-89	DE-A- AU-A- DE-A- JP-A- US-A-	3743320 2731988 3867054 1203409 4962248	29-06-89 22-06-89 30-01-92 16-08-89 09-10-90	
EP-A- 0416566	13-03-91	DE-A- AU-B- AU-A- CA-A- JP-A-	3929693 625142 6219090 2024718 3100004	14-03-91 02-07-92 14-03-91 08-03-91 25-04-91	

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 92/02017

I. KLASSI	FIKATION DES ANM	ELDUNGSGEGENSTANDS (bei mehrere	Klassifikationssymbolen sind alle anzugeben) <sup>6</sup>	
	Internationalen Patenti	lassifikation (IPC) oder nach der nationalen C 08 F 10/06 C 0	Klassifikation und der IPC	
II PECHE	RCHIERTE SACHGE	BIETE		
a. Accin			lindestprufstoff <sup>7</sup>	
Klassifika	tionssytem		Klassifikationssymbole	
Int.C	1.5	C 08 F		· ·
		Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff g unter die recherchierte	ehörende Veröffentlichungen, soweit diese en Sachgebiete fallen <sup>8</sup>	
III. EINSC	HLAGIGE VEROFFE			<u></u>
Art.°	Kennzeichnung der	Veröffentlichung $^{11}$ , soweit erforderlich unt	ter Angabe der maßgeblichen Teile 12	Betr. Anspruch Nr.13
х	DE,A,3 Juni 1	150270 (EC ERDÖLCHEMIE 983, siehe Ansprüche; S	) 30. eite 3, Zeilen 23-28	1,2
X	WO,A,9 siehe 55	104257 (EXXON) 4. Apri Ansprüche; Seite 22, Ze	l 1991, ilen 9-29; Beispiel	1,2
х		321853 (HOECHST) 28. J siehe Ansprüche 2,3	uni	1,2
х		416566 (HOECHST) 13. M siehe Ansprüche 1,2	ärz	1,2
"A" Ved ded "E" sintention "L" Very green and "O" Ved ein bed "P" Ved tur	röffentlichung, die den finiert, aber nicht als berees Dokument, das jed malen Anmeldedatum vröffentlichung, die geeie/glhaft erscheinen zu tilchungsdatum einer annten Veröffentlichung die sich ten besonderen Gruntenfentlichung, eine Auszieht röffentlichung, die vich ten Benutzung, eine Auszieht mach dem bezonht worden ist	gegebenen Veröffentlichungen 10: allgemeinen Stand der Technik ersonders bedeutsam anzusehen ist loch erst am oder nach dem interna- eröffentlicht worden ist gnet ist, einen Prioritätsanspruch lassen, oder durch die das Veröf- nderen im Recherchenbericht ge- belegt werden soll oder die ans einem i angegeben ist (wie ausgeführt) auf eine mündliche Offenbarung, stellung oder andere Maßnahmen  dem internationalen Anmeldeda- spruchten Prioritätsdatum veröffent-	T Spätere Veröffentlichung, die nach dem in meidedatum oder dem Prioritätsdatum ver ist und mit der Anmeldung nicht kollidier Verständnis des der Erfindung zugrundeli oder der ihr zugrundeliegenden Theorie au X Veröffentlichung von besonderer Bedeutur te Erfindung kann nicht als neu oder auf keit beruhend betrachtet werden Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutur te Erfindung kann nicht als auf erfinderis ruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlich gorie in Verbindung gebracht wird und die einen Fachmann naheliegend ist Veröffentlichung, die Mitglied derseiben ist	röffentlicht worden 1, sondern nur zum egenden Prinzips ngegeben ist ng: die beanspruch- erfinderischer Tätig- ng; die beanspruch- cher Tätigkeit be- fentlichung mit nungen dieser Kase- ese Verbindung für
	HEINIGUNG			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Datum des	Abschlusses der intern: 04-11-1		Absendedatum des internationalen Recherce 25. 11. 92	chenberichts
Internationa	ale Recherchenbehörde		Unterschrift des bevollmächtigten Bedienst	tetes
	EUROPA	SCHES PATENTAMT	R. DE ROECK	

# ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.

EP 9202017 63913 SA

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 19/11/92 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichun	
DE-A- 3150270	30-06-83	Keine			
WO-A- 9104257	04-04-91	US-A- AU-A- AU-A- CA-A-	5055438 6248390 6443990 2024899	08-10-91 21-03-91 18-04-91 14-03-91	
		CA-A- EP-A- EP-A-	2065745 0420436 0491842	14-03-91 03-04-91 01-07-92	
		JP-A- US-A- US-A- US-A-	3188092 5026798 5057475 5096867	16-08-91 25-06-91 15-10-91 17-03-92	
EP-A- 0321853	28-06-89	DE-A- AU-A- DE-A- JP-A- US-A-	3743320 2731988 3867054 1203409 4962248	29-06-89 22-06-89 30-01-92 16-08-89 09-10-90	
EP-A- 0416566	13-03-91	DE-A- AU-B- AU-A- CA-A- JP-A-	3929693 625142 6219090 2024718 3100004	14-03-91 02-07-92 14-03-91 08-03-91 25-04-91	
<u> </u>		,			